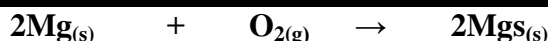


Mg=24

O= 16

السؤال الأول/ فسري المعادلة الكيميائية الموزونة الآتية من حيث عدد الجسيمات والمولات والكتلة، آخذاً بعين الاعتبار قانون حفظ الكتلة

$2\text{Mg}_{(s)} + \text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{MgO}_{(s)}$			
			عدد الجسيمات
			عدد المولات
			الكتلة
			قانون حفظ الكتلة



السؤال الثاني / اختاري الإجابة الصحيحة او حل السؤال للحصول على أفضل إجابة

1) تسمى المادة المتفاعلة التي تحدد سير التفاعل الكيميائي		
a - المادة المحددة	b-المادة الفائضة	C -المادة المعطاة
2) تعتمد الحسابات ليميائية على قانون حفظ		
a - الطاقة	b- الكتلة	C - الشغل
3) اسم الملح للصيغة التالية $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$		
a - كبريتات النحاس	b-كبريتات الليثيوم	C -كبريتات النحاس خماسية الماء
3) أي القوانين يستخدم لحساب النسب المولية ؟		
a - $n(n-1)$	b- $n(n+1)$	C - $n(n*1)$
5) في تفاعل التفكك للمركب AB الى مكوناته A,B ما عدد النسب المولية التي يمكن كتابتها من معادلة التفاعل ؟		
a - 6	b- 1	C - 3
6) يسمى التعبير عن نسبة المردود الفعلي الى المردود النظري بصورة نسبة مئوية		
a - نسبة المردود المئوية	b- نسبة المردود النظري	C - نسبة لمردود الفعلي
7) إذا كانت نسبة عنصر الاكسجين في K_2O تساوي 59.95% فإن نسبة عنصر البوتاسيوم %		
a - 26.90%	b- 40.05%	C - 41.67%
8) إذا كانت المادة الفائضة هي Na من تفاعل $6\text{Na} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow 3\text{Na}_2\text{O}_3 + 2\text{Fe}$ فإن المادة المحددة هي		
a - O_3	b- 2Fe	C - Fe_2O_3
9) نحصل على النسب المولية للتفاعل الكيميائي من		
a - المعادلة الكيميائية الموزونة	b- مجموع كتل النواتج	C - الجدول الدوري
10) يتفاعل الزنك مع اليود حسب المعادلة $\text{Zn} + \text{I}_2 \rightarrow \text{ZnI}_2$ إذا كان المردود النظري = 958.2g والمردود الفعلي = 400g فإن نسبة المردود المئوية تساوي %		
a - 20.9%	b- 41.7%	C - 120%

السؤال الثالث : ما الصيغة الأولية لمركب يحتوي على نسبة 35.98% من المونيوم ونسبة 46.02% من الكبريت علماً

بان الكتل المولية AL=27 s=32